

This Page Is Inserted by IFW Operations
and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

BLACK BORDERS

- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS

BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS

- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

**As rescanning documents *will not* correct images,
please do not report the images to the
Image Problem Mailbox.**

THOMSON
DELPHION

RESEARCH SERVICES INSIDE DELPHION

My Account | Products Search: Quick Number: Books & Advanced

The Delphion Integrated View

Get Now: More choices...

Tools: Add to Work File: Create new Wo

View: INPADOC | Jump to: Top

Go to: Derwent...

Ema

>Title: **JP59224072A2: NONAQUEOUS ELECTROLYTE**

Country: JP Japan

Kind: A

Inventor: OI MASASHI;
MIZOGUCHI KATSUHIRO;



Assignee: NEC CORP
News, Profiles, Stocks and More about this company

Published / Filed: 1984-12-15 / 1983-06-01

Application Number: JP1983000097304

IPC Code: H01M 6/16;

Priority Number: 1983-06-01 JP1983000097304

Abstract:

PURPOSE: To produce nonaqueous electrolyte usable under high temperature by employing electrolyte composed of metal ion of I or II group or both group and macromolecular liquid compound containing siloxane as main chain or component.

CONSTITUTION: The nonaqueous electrolyte is formed with electrolyte containing ion of metal belonging to at least I or II group and macromolecular liquid compound containing siloxane as main chain or component. Said macromolecular liquid compound has preferably high solubility into electrolyte and high ion movement.

COPYRIGHT: (C)1984,JPO&Japio

INPADOC

Legal Status: None Get Now: Family Legal Status Report

Family:

Show 2 known family members

Forward References:

PDF	Patent	Pub.Date	Inventor	Assignee	Title
	US6124062	2000-09-26	Horie; Takeshi	Sony Corporation	Non-aqueous electrolytic solution and non-aqueous electrolyte comprising it
	US4990360	1991-02-05	Gornowicz; Gerald A.	Dow Corning Corporation	Electrically conductive composition containing acrylate functional organosiloxane/oxyalkylene copolymers and solubilized lithium salt
			Gornowicz;	Dow	Acrylate functional organosiloxane/oxyalkylene



(19)

(11) Publication number:

51

Generated Document

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(21) Application number: 58097304

(51) Intl. Cl.: H01M 6/16

(22) Application date: 01.06.83

(30) Priority:

(43) Date of application
publication: 15.12.84

(84) Designated contracting states:

(71) Applicant: **NEC CORP**

(72) Inventor: OI MASASHI
MIZOGUCHI KATSUJI

(74) Representative:

(54) NONAQUEOUS ELECTROLYTE

(57) Abstract:

PURPOSE: To produce nonaqueous electrolyte usable under high temperature by employing electrolyte composed of metal ion of I or II group or both group and macromolecular liquid compound containing siloxane as main chain or component.

CONSTITUTION: The nonaqueous electrolyte is formed with electrolyte containing ion of metal belonging to at least I or II group and macromolecular liquid compound containing siloxane as main chain or component. Said macromolecular liquid compound has preferably high solubility into electrolyte and high ion movement.

COPYRIGHT: (C)1984,JPO&Japio

	US4906718	1990-03-06	Gerald A.	Corning Corporation	copolymers and electrically conductive compositions containing the same and a solubilized lithium
---	-----------	------------	-----------	---------------------	---

Other Abstract

None

Info:



Inquire
Regarding
Licensing



[Nominate this for the Gal...](#)

© 1997-2003 Thomson Delphion

[Research Subscriptions](#) | [Privacy Policy](#) | [Terms & Conditions](#) | [Site Map](#) | [Contact](#)

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : **59-224072**

(43)Date of publication of application : **15.12.1984**

(51)Int.Cl.

H01M 6/16

(21)Application number : 58-097304

(71)Applicant : NEC CORP

(22)Date of filing : 01.06.1983

(72)Inventor : OI MASASHI

MIZOGUCHI KATSUHIRO

(54) NONAQUEOUS ELECTROLYTE

(57)Abstract:

PURPOSE: To produce nonaqueous electrolyte usable under high temperature by employing electrolyte composed of metal ion of I or II group or both group and macromolecular liquid compound containing siloxane as main chain or component.

CONSTITUTION: The nonaqueous electrolyte is formed with electrolyte containing ion of metal belonging to at least I or II group and macromolecular liquid compound containing siloxane as main chain or component. Said macromolecular liquid compound has preferably high solubility into electrolyte and high ion movement.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's
decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

⑨ 日本国特許庁 (JP) ⑩ 特許出願公開
 ⑪ 公開特許公報 (A) 昭59-224072

⑫ Int. Cl.³
 H 01 M 6/16

識別記号 場内整理番号
 7239-5H

⑬ 公開 昭和59年(1984)12月15日

発明の数 1
 審査請求 未請求

(全 4 頁)

⑭ 非水電解液

⑮ 特 願 昭58-97304
 ⑯ 出 願 昭58(1983)6月1日

⑰ 発明者 大井正史
 東京都港区芝五丁目33番1号
 本電気株式会社内

⑮ 発明者 清口勝大

東京都港区芝五丁目33番1号
 本電気株式会社内

⑯ 出願人 日本電気株式会社
 東京都港区芝5丁目33番1号

⑰ 代理人 弁理士 内原晋

明細書

1. 発明の名称

非水電解液

2. 特許請求の範囲

脚注律表のI族またはII族の少なくとも一方に属する金属のイオンからなる電解質とシリカサンを主張あるいは主成分とする液状の高分子化合物からなることを特徴とする非水電解液。

3. 発明の詳細な説明

本発明は非水電解液、とくに高溫使用に耐えうる非水電解液に関する。

リチウム、マグネシウムなどの軽金属を負極活性質とし、フッ化炭素、硫化銅クロム酸銀、二酸化マンガンなどを正極活性質とし、非水系の有機電解液を用いる有機電池質電池は、高エネルギー密度を有する電池として知られ、なかでもリチウム電池は小型あるいは携帯用電子機器のめざまし

い普及に伴って急速にその需要をばしていいる。

電子機器の普及に伴い、その使用環境や条件も多様にわたり、特殊な環境においても使用可能な電池も必要となっている。高溫環境もそのひとつであり、エンジンやモーター、あるいは熱源などの付近で使用される電子機器が増え、これに使用される高い信頼性を有する電池が必要となっている。

従来の有機電解質電池は他の水系液系の電池に比べて使用温度範囲の広いものであるが、使用される有機溶剤の沸点の關係で一般的に温試60～80°Cが高溫側の使用限界になっている。このため従来の電池はこの限界温度以上で使用した場合には、電池の内圧が上昇し爆発を生じたり、電池性能の劣化を招く。さらには電池が破裂するなど様々な障害を抱し、信頼性に欠けるものであった。また、使用温度範囲内ではあっても、高い温度側での長時間保有や長期使用は電池性能を劣化させるため、そのような使用にはあまり適していなかつた。

- 2 -

特開昭59-229072(2)

高級で使用する場合としては高級を目標とする一連の固体電解質が開発されているが、これらは高級でしか使用することができないうえに、その使用温度が高すぎるため、大容量を発電システムを挙げ、特殊用途以外に広く実用化されるに至っていない。

本発明の目的は、かかる乾燥の有機電解質および電解質の欠点に対応する液体電解質を提供することにある。

本発明の液体電解質は、固体電解質の「残り穴は1族の少くとも一方に残る金属のイオンからなる電解質」と「シロキサンを主成分あるいは主成分とする複数の高分子化合物からなることを特徴とする。」

本発明は非水電解質（以下電解質と略称する）の誘導としてシロキサン（-Si₂-O-）を主成分あるいは主成分とする1族の高分子化合物を用いていることを特徴とする。

この高分子化合物の代表的なものにシリコーンオイルやシリコーンワニスなどのシリコーン化合物があるが、耐熱性、耐酸性、耐久性などに優

れるものとして知られている。そこで発明者らは、このシロキサンを主成分とする電解質の高分子化合物の中に他の電解質の誘導としての電解質を混入する。これらの電解質の構造としての必須条件は固有があるが、とくにイオン伝導のギャラリーを生成するためには電解質をよく溶解することとイオンの移動度が高いことである。したがって、いくら耐熱性、耐酸性、耐久性に優れていても、電解質に対する溶解度が低かったり、イオンの移動度が低かったりすると、あいイオンの活性度は得られず電解質の誘導に適さないところである。発明者らはこの高分子化合物の分子量、未端基、および官能基などを適度に選んだり、あるいは他の高分子化合物と共重合体を形成させたりすることによって、この高分子化合物が電解質の溶解として有用可能であることを見出した。

以下、本発明を実施例にて説明する。

【実施例1】

実施例が示す電解質は分子量が約2,000である市販のポリジメタルシロキサンを活性度約190°C、压

- 4 -

力1.8×10⁻² torr以下で20時間脱水処理を施した。このポリジメタルシロキサン10ccに過塩素酸リチウムを過剰加え、温度約120°Cで5～10時間攪拌し、冷却した。これに加えて電解質活性度が0.1～2.0 mol/lの電解質を調製した。これらの電解質のイオン導電率を自己吸湿を有する電解質で測定し、その結果を第1回のとおり示した。この電解質は活性度が0.7～1.3 mol/lのあたりでイオン導電率の最大値を示し、その活性度約1.7×10⁻¹ U/cmであった。

次に、これらの電解質を活性度160°Cの恒温槽に20時間入れ、直射、船底、およびイオン導電率などの変化を調べた。その結果、これらの活性度はほとんど変化がなく、電解質は加熱による変化をほとんど受けなかつた。このことより、この電解質は190°Cという高活性度においても安定であり高い耐熱性を有することが確認された。

【実施例2】

分子量が約1,200で約40質量部のエチレンオキサイドを含有するポリジメタルシロキサンとエ

チレンオキサイドの共重合体（以下P8-EOと記述する）を活性度200°C、圧力1.0⁻² torr以下で40時間脱水処理し、さらに活性度の高いセレナ・ラシーブによって十分に脱水処理を施した。このP8-EO 10ccにオクチルリチウムを過剰加え、温度120°Cで5～10時間攪拌して冷却し、電解質活性度が0.1～2.0 mol/lの電解質を調製した。これらの電解質のイオン導電率を自己吸湿を有する電解質で測定し、その結果を第2回のBに示した。この電解質は活性度が1.0～1.5 mol/lのあたりでイオン導電率の最大値を示し、その活性度は約1.0×10⁻¹ U/cmであった。

次に実施例1同様に、温度150°Cでの活性度を調べたところ、本実施例の電解質も耐熱性が高いことが確認された。

【実施例3】

本実施例では、本発明による電解質を用いた電解質について記述する。

実施例2と同様に脱水処理されたP8-EO 20ccに過塩素酸リチウム2.1 gFを入れ、温度約120

- 6 -

てて8時間搅拌し溶解させ、電解質濃度が約1.0 mol/lの電解液を調製した。

次に、正極活性質の二酸化マンガン1.0質量部と導電剤のアセチレンブラック1質量部と粘着剤のケフロン粉末1質量部と破壊剤のテフロン粉末1質量部を十分に混合し、この混合物0.5gを圧力2000kg/cm²で加圧成形し、直径1.6mm厚さ約1.0mmのペレットを形成した。このペレットを上記の電解液1.0ccの中に投じ4.8時間放置し、電解液をペレット中に浸み込ませたものを正極体1とした。

負極2は、厚さ0.25mmのポリブロピレン製不織布を直径1.8mmで切り抜き、これを残りの電解液中に投じ2.4時間放置し、十分に電解液を浸み込ませて準備した。

負極体3は厚さ0.5mmのリチウムシートを直径1.4mmに打ち抜いて準備した。

次に内側にステンレスメッシュ4を接着した外殻ケース5、6と絶縁リング7の中に入れた正極体1、セパレーター2、負極体3の順に詰めし、外殻ケー

- 7 -

使用することにより、温度140°C以上でも使用可能な電池が得られるものと考えられる。

実施例1および2における電解液の調製から評価までの工程と、実施例3における電池作製までの工程は、アルジン不活性ガス空気気下でなされた。

(1) 実施例1では電解液に過塩素酸リチウムを用いた場合について述べたが、本実施例の溶剤はチオシアン酸リチウム、ホウ素化リチウム、チオシアン酸ナトリウムなどの溶剤も可溶であり、その電解液は良好なイオン導電率を示した。

(2) 同様に、実施例2における溶剤も上述の電解質を用いたり、その電解液は良好なイオン導電率を示した。

(3) また、実施例1および2の溶剤が鉛酸の電解質であっても、各々の溶剤の分子量や溶解性、あるいは共済合の組成比を変えることにより、その電解質が溶解を妨げることができる、その電解液は良好なイオン導電率を示した。

(4) 実施例1～3で用いられた溶剤はいずれも熱

- 5 -

特開昭53-224072(3)

ス6の端部をカシメて密封し、第2図のような直径2.0mm、厚さ2.5mmのコイン型電池を作製した。

この電池を温度20°C, 80°C, 140°Cの各温度にに入れ、負荷抵抗2.5Ωを取り付けて充電させた。各々の放電特性を第3図のC, D, Eに示す。また、温度140°Cの電解液に10日間保存した後、直ちに負荷抵抗2.5Ωを取り付けて充電させた電池の放電特性を第3図のFに示す。

これらの全ての電池は、保存中も放電中にも放電や漏液がなく良好な特性を示した。特に高齢になると電解液のイオン導電率が高くなり特性が向上した。また、高温で保存した場合も放電特性の劣化がほとんど見られなかった。

本実施例では、絶縁リング7にポリブロピレン製のものを用いたので、高齢での電解液の膨らみあまり高温にすぎると絶縁リング7が軟化し電池の特性を劣化させることが考えられた。そのため、本実施例では絶縁リング7にじませの評価を行なったが、絶縁リング7にもっと柔軟性の材料のものを

- 8 -

採用に優れるものであり、その電解液はほとんど電子伝導性が非常に小さかった。同様に他の溶剤を用いた電解液も電子伝導性が非常に小さかった。

(1) 実施例3では、負極活性質にリチウムを、正極活性質に二酸化マンガンを用いた電池について記述したが、前述した他の活性質を用いた場合にも良好な特性を示した。

本発明によれば、イオン導電性が高く、高温使用が可能であり高溫環境でも高倍率性の電池が得られる井水電解液が得られる。

4. 図版の簡単な説明

第1図は本発明による電解液の電解質濃度とイオン導電率の相関図であり、第2図は本発明による電解液を用いたコイン型電池の断面図であり、第3図は本発明による電解液を用いたコイン型電池の放電特性である。

A……溶剤がポリジメチルシロキサンで電解質が過塩素酸リチウムからなるもの、B……溶剤が

-10-

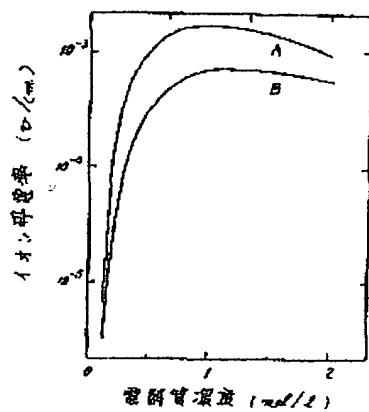
-327-

特願昭59-224872(4)

ポリジメチルシロキサンとエチレンオキサイドの共重合体で電解質がテオシアン酸リチウムのもの。
 C……温度20°Cでの放電特性、D……温度30°Cでの放電特性、E……温度140°Cで10日間保存後の温度20°Cでの放電特性、1……正極体、2……隔膜、3……負極体、4……ステンレスメッシュ、5および6……外装ケース、7……密封リング。

代理人弁理士 内原晋

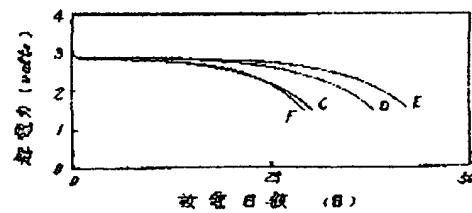
第1図



第2図



第3図



THIS PAGE BLANK (USPTO)